ثانوية عثمان بن عفان

الشعبة: الرحاسة

 (χ) .

اسم الطالب: ٥٥ م ٥٠ حرك عرفا ٥

أمام العبارة الخاطئة فيما يلى: س ١: ضع علامة صح (٧) أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ (x تؤدي الزيادة في درجة الحرارة الى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي . .(4)

٢ - تعمل المتبطات على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي.

٣ _ يحدد قانون سرعة التفاعل الكيميائي تجريبيا باستخدام طريقة مقارنة السرعات الابتدائية 6 ٤ _ يسمى الحد الأدنى من الطاقة لدى الجزيئات المتفاعلة لتكوين المعقد المنشط وإحداث التفاعل طاقة التنشيط. (١).

س٢: ١- علل ما يلي

_ فساد الطعام ببطء عند وضعه في الثلاجة بالمقارنة مع بقائه خارجها عند درجة حرارة الغرفة.

- لأس درجة عرارة العزفة اعلى من درجة الحرارية دافل اللامد، ويناءً elis il un sa this et litted & laid et lass per line

- تفاعل الخارصين مع كمية من نترات الفضة اسرع من تفاعل النحاس مع الكمية نفسها من نترات الفضة.

در د الاناد مین انشط کیمیاند الحاس

س : عرف ما يلي: ١- سرعة التفاعل الكيميائي: المتغرق كميث المواد الملتفاعلة الوالنا دَمِلاَ حالاً p ~ ~ (('ac) ٢- نظرية التصادم: تنص نظرية التصادم عاى حتصة إصلاام الدلات ال الحريثات الألونات كي بحرث التفاعل في المفاعل على المفاعل من المفاعل على المفاعل من المفاعل من المفاعل Meléral May juse

 $R = K[A][B]^3$ س ؛ افترض أن قاتون السرعة العام هو ما رتبة التفاعل بالنسبة للمادة A و المادة B وما رتبة الفاعل الكلية. 1 = [A] 5 > LANDeliellä

3 = [B] 3/1/1/2/elid 4.

1 con Males runs c c/ = 1+3 =

س ع: ارسم مخطط الطاقة لتفاعل كيميائي طارد للطاقة موضحا مسار التفاعل في حال وجود محفز ، ومسار التفاعل دون وجود أي محفز . خلف العيدة

س ج: إذا علمت أن تركيز كلوريد البيوتان C4H9Cl في بداية تفاعله مع الماء يساوي 0.22 M ثم أصبح 0.10 بعد مرور 4.00 ثواني على التفاعل. احسب متوسط سرعة التفاعل خلال هذه الفترة بوحدة mol/l.s. diste es

10-22.0 as madey so thister - ptitapped es e = 1 - 25 Dig Que i linedo & vilve lind 26 = 55.0 da laing = 1. IND/CS hilsbir ess. die- ming

5.7/1ºW 80.0